سلطنة عمان

وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة جنوب الشرقية

الحصاد الأسبوعي ١٠

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة

١.شحنة أيون الألمنيوم في المركب $Al¿$

أ. 3+ ب. -3

ج. 1+ د. -1

٢.يتفاعل الألومنيوم مع الأكسجين لانتاج مركب كيميائي صيغته:

أ. AlO ب. OAl ج. $Al_2 O_3$ د. $Al_3 O_2$

٣.جميع الصيغ الكيميائية الآتية صحيحة ما عدا:

أ. $Mg_2 O$ ب.$Ba Cl_2$ ج ¿) د. $K_2 SO_4$

٤ الايون الذي شحنته (-1) يوجد في المركب الذي صيغته الكيميائية:

أ- $K_2 Cr_2 O_7$ ب- $AgNO_3$

ج- Na_3PO_4 د- $CaCO_3$

٥. يسمى المركب CuL:

أ. يوديد النحاس ب. يود النحاس ج. نحاس اليوديد د. نحاس اليود

السؤال الثاني: أجيبي عن الأسئلة التالية

١.إذا علمت أن العدد الذري للعنصر A = 37، والعدد الذري للعنصر B= 17،

أ. اكتبي التوزيع الالكتروني لكل من العنصرين A, B؟

ب. ما رقم الدورة والمجموعة التي يقع فيها كل من العنصرين A, B؟

انتهت الأسئلة مع تمنياتي للجميع بنتائج متميزة

الصيغة الكيميائية للأيون	اسم الأيون في المركّب	شحنة الأيون ومقدارها
Li^{+}	ليثيوم	+ 1 ions
Na^{+}	صوديوم	
K^{+}	بوتاسيوم	
Ag^{+}	فضة	
NH_4^{+}	أمونيوم	
Cu^{+}	نحاس أحادي	
Mg^{2+}	ماغنيسيوم	+ 2 ions
Ca^{2+}	كالسيوم	
Mn^{2+}	منغنيز	
Fe^{2+}	حديدوز(حديد ثنائي)	
Ni^{2+}	نيكل	
Cu^{2+}	نحاس ثنائي	
Zn^{2+}	خارصين	
Sn^{2+}	قصدير (ثنائي)	
pb^{2+}	رصاص (ثنائي)	
Al^{3+}	ألومنيوم	+ 3 ions
Cr^{3+}	كروم	
Fe^{3+}	حديديك(حديد ثلاثي)	
Sn^{4+}	قصدير (رباعي)	+ 4 ions
Pb^{4+}	رصاص (رباعي)	

الصيغة الكيميائية للأيون	اسم الأيون في المركّب	شحنة الأيون ومقدارها
F^{-}	فلوريد	- 1 ions
Cl^{-}	كلوريد	
Br^{-}	بروميد	
I^{-}	يوديد	
OH^{-}	هيدروكسيد	
NO_3^{-}	نترات	
O^{2-}	أكسيد	- 2 ions
S^{2-}	كبريتيد	
CO_3^{2-}	كربونات	
SO_4^{2-}	كبريتات	
$Cr_2O_7^{2-}$	دايكرومات	
PO_4^{3-}	فوسفات	- 3 ions